



الصفحة

1

8

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2012
الموضوع

المملكة المغربية

وزارة التربية الوطنية
المركز الوطني للتقويم والامتحانات

7	المعامل	NS31	الفيزياء والكيمياء	المادة
4	مدة الإمتحان	شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) (الترجمة الفرنسية)		الشعبة أو اشلت

Les calculatrices non programmables sont autorisées

Le sujet comporte quatre exercices :

- Un exercice de chimie (7 points)
- Trois exercices de physique (13 points)

- Exercice de chimie (7 points)

Première partie : Réactivité des ions éthanoate(4,75points)

Deuxième partie : Etude de la pile Cuivre – Aluminium.....(2,25points)

- Exercices de physique (13 points)

Exercice 1 : Les réactions nucléaires des isotopes d'hydrogène(2points)

Exercice 2 : Détermination des caractéristiques d'une bobine utilisée

pour la sélection d'une onde modulée.....(5,25 points)

Exercice 3 :.(5,75 points)

Première partie : Mouvement de chute d'un parachutiste.....(2,5 points)

Deuxième partie :Pendule pesant.....(3,25 points)

Chimie : (7 points)

Les deux parties sont indépendantes

1ère partie : (4,75 points)

Réactivité des ions éthanoate

L'éthanoate de sodium est un composé chimique de formule CH_3COONa , soluble dans l'eau ,il est considéré comme une source des ions éthanoate CH_3COO^- .

L'objectif de cette partie est l'étude de la réaction des ions éthanoate avec l'eau d'une part et avec l'acide méthanoïque d'autre part.

Données :

- La masse molaire de l'éthanoate de sodium $M(CH_3COONa) = 82 \text{ g.mol}^{-1}$
- Le produit ionique de l'eau à 25°C est : $K_e = 1,0.10^{-14}$
- La constante d'acidité du couple CH_3COOH/CH_3COO^- à 25°C est $K_{A1} = 1,6.10^{-5}$
- Toutes les mesures sont faites à la température 25°C .

1- Etude de la réaction des ions éthanoate avec l'eau .

On dissout dans l'eau distillée des cristaux d'éthanoate de sodium de masse $m = 410\text{mg}$ pour obtenir une solution S_1 non saturée de volume $V = 500 \text{ mL}$ et de concentration C_1 .

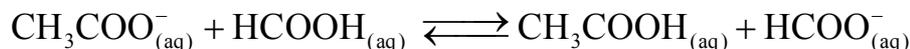
On mesure le pH de la solution S_1 , on trouve $\text{pH} = 8,4$.

- 0,25 1.1- Ecrire l'équation de la réaction entre les ions éthanoate et l'eau .
- 0,75 1.2- En utilisant le tableau d'avancement de la réaction , exprimer le taux d'avancement final τ_1 de cette réaction en fonction de K_e , C_1 et pH . Calculer τ_1 .
- 0,75 1.3- Exprimer la constante d'équilibre K , associée à l'équation de cette réaction , en fonction de C_1 et τ_1 , puis vérifier que $K = 6,3.10^{-10}$.
- 0,75 1.4- On prend un volume de la solution S_1 et on y ajoute une quantité d'eau distillée pour obtenir une solution S_2 de concentration $C_2 = 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$.
Calculer dans ce cas le taux d'avancement final τ_2 de la réaction entre les ions éthanoate et l'eau. Conclure .

2- Etude de la réaction des ions éthanoate avec l'acide méthanoïque .

On mélange un volume $V_1 = 90,0 \text{ mL}$ d'une solution aqueuse d'éthanoate de sodium de concentration $C = 1,00.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ et un volume $V_2 = 10,0 \text{ mL}$ d'une solution aqueuse d'acide méthanoïque $HCOOH$ de même concentration C .

On modélise la transformation qui a eu lieu par une réaction chimique d'équation :



On exprime la conductivité σ du mélange réactionnel à un instant t en fonction de l'avancement x de la réaction par la relation :

$$\sigma = 81,9 + 1,37.10^4 .x \quad \text{avec } \sigma \text{ en } \text{mS.m}^{-1} \text{ et } x \text{ en mol.}$$

2.1- On mesure la conductivité du mélange réactionnel à l'équilibre , on trouve :

$$\sigma_{\text{eq}} = 83,254 \text{ mS.m}^{-1} .$$

- 0,75 a- Vérifier que la valeur de la constante d'équilibre K associée à l'équation de la réaction est $K \approx 10$.
- 0,5 b- En déduire la valeur de la constante d'acidité K_{A2} du couple $HCOOH/HCOO^-$.
- 1 2.2- Calculer le pH du mélange à l'équilibre . En déduire les deux espèces chimiques prédominants dans le mélange à l'équilibre parmi les espèces chimiques suivants CH_3COOH , CH_3COO^- , $HCOOH$, $HCOO^-$.

2ème partie : (2,25points) Etude de la pile Cuivre-Aluminium

On avait découvert la pile qui met en œuvre les couples de type " Ion métal/Métal" à une époque où l'évolution du télégraphe nécessitait un besoin de sources de courant électrique continu.

L'objectif de cette partie est l'étude de la pile Cuivre-Aluminium .

Données :

- Constante de Faraday : $F = 96500 \text{ C.mol}^{-1}$
- Masse molaire atomique de l'élément aluminium : $M = 27\text{g.mol}^{-1}$.
- Constante d'équilibre associée à l'équation de la réaction entre le métal cuivre et les ions aluminium $3\text{Cu}_{(s)} + 2\text{Al}_{(aq)}^{3+} \xrightleftharpoons[(2)]{(1)} 3\text{Cu}_{(aq)}^{2+} + 2\text{Al}_{(s)}$ est $K = 10^{-20}$.

On réalise la pile Cuivre – Aluminium en reliant deux demi- piles par un pont salin de chlorure d'ammonium ($\text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$) .

La première demi- pile est constituée d'une lame de cuivre partiellement immergée dans une solution aqueuse de sulfate de cuivre II ($\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$) de concentration C_0 et de volume $V = 50 \text{ mL}$.

La deuxième demi-pile est constituée d'une lame d'aluminium partiellement immergée dans une solution aqueuse de chlorure d'aluminium ($\text{Al}^{3+} + 3\text{Cl}^-$) de même concentration C_0 et de même volume V .

On branche entre les pôles de la pile un conducteur Ohmique (D), un ampèremètre et un interrupteur K (figure1).

A l'instant $t=0$ on ferme le circuit , un courant électrique d'intensité constante I circule alors dans le circuit .

La courbe de la figure2 représente la variation de la concentration $[\text{Cu}^{2+}]$ des ions cuivre II existant dans la première demi- pile en fonction du temps .

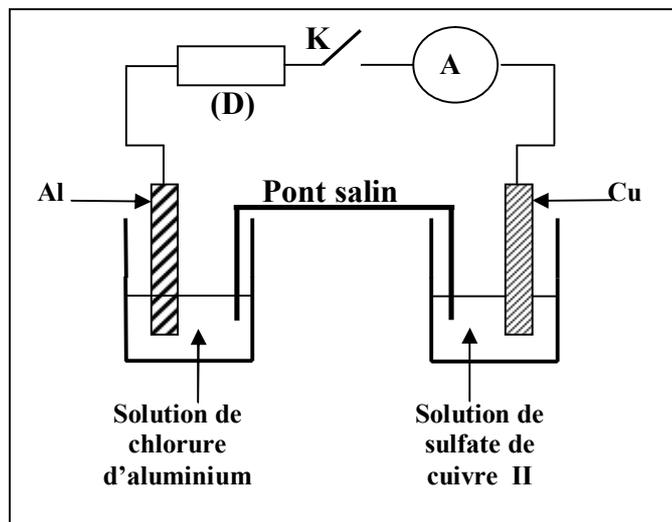


Figure 1

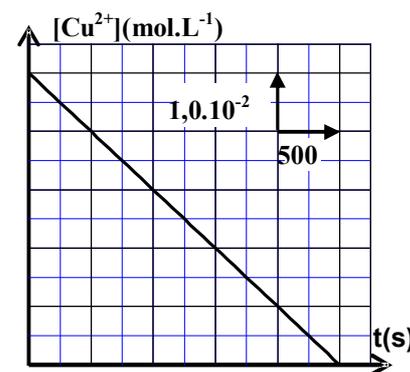


Figure 2

0,5

1- 1.1- En utilisant le critère d'évolution spontanée, déterminer le sens d'évolution du système chimique constituant la pile .

0,25

1.2- Donner la représentation conventionnelle de la pile étudiée.

0,5

2- 2.1- Exprimer la concentration $[\text{Cu}^{2+}]$ à un instant t en fonction de t , C_0 , I , V et F .

0,5

2.2- En déduire la valeur de l'intensité I du courant électrique qui passe dans le circuit .

0,5

3- La pile est entièrement utilisée à une date t_c .Déterminer, en fonction de t_c , F , I et M , la variation Δm de la masse de la lame d'aluminium lorsque la pile est entièrement utilisée. Calculer Δm .

Physique : (13 points)

Exercice 1 : (2 points) Les réactions nucléaires des isotopes d'hydrogène

L'énergie solaire provient de la réaction de fusion des noyaux d'hydrogène .Les physiciens s'intéressent à produire l'énergie nucléaire à partir de la réaction de fusion des isotopes d'hydrogène : deutérium ${}^2_1\text{H}$ et tritium ${}^3_1\text{H}$.

Données : Les masses en unité u : $m({}^3_1\text{H})=3,01550 \text{ u}$; $m({}^2_1\text{H})=2,01355 \text{ u}$;
 $m({}^4_2\text{He})=4,00150 \text{ u}$; $m({}^1_0\text{n})=1,00866 \text{ u}$
 $1\text{u} = 1,66.10^{-27} \text{ kg} = 931,5 \text{ MeV}.c^{-2}$

1- la radioactivité β^- du tritium

Le nucléide tritium ${}^3_1\text{H}$ est radioactif β^- , sa désintégration donne lieu à un isotope de l'élément Hélium .

0,25 **1.1-** Ecrire l'équation de cette désintégration .

0,5 **1.2-** On dispose d'un échantillon radioactif du nucléide tritium ${}^3_1\text{H}$ contenant N_0 nucléides à l'instant $t=0$.

Soit N le nombre de nucléides tritium dans l'échantillon à l'instant t .

Le graphe de la figure1 représente les variations de $\ln(N)$ en fonction du temps t .

Déterminer la demi-vie $t_{1/2}$ du tritium .

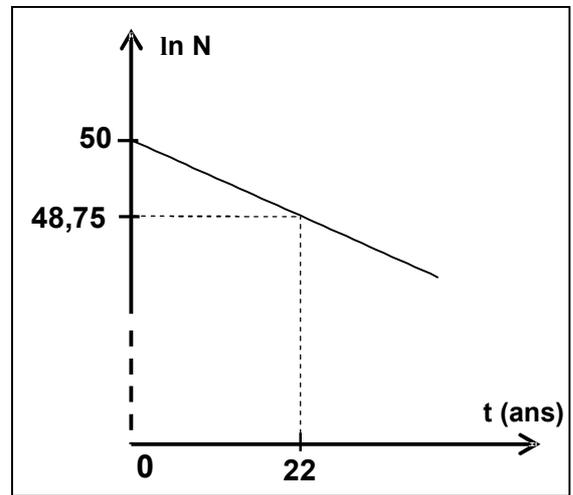


Figure 1

2- Fusion nucléaire

0,5 **2.1-** La courbe de la figure 2 représente les variations de l'opposé de l'énergie de liaison par nucléon en fonction du nombre de nucléons A .

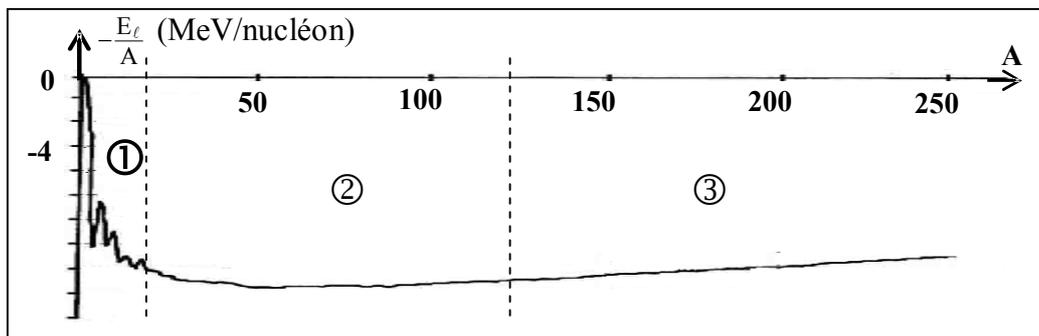


Figure2

Déterminer, parmi les intervalles ① , ② et ③ indiqués sur la figure 2, celui dans lequel les nucléides sont susceptibles de subir des réactions de fusion . Justifier la réponse .

0,75 **2.2-** L'équation de la réaction de fusion des noyaux de deutérium ${}^2_1\text{H}$ et de tritium ${}^3_1\text{H}$ s'écrit : ${}^2_1\text{H} + {}^3_1\text{H} \longrightarrow {}^4_2\text{He} + {}^1_0\text{n}$.

On peut extraire 33mg de deutérium à partir de 1,0L de l'eau de mer .

Calculer, en MeV, la valeur absolue de l'énergie que l'on peut obtenir à partir de la réaction de fusion du tritium et du deutérium extrait de 1 m^3 de l'eau de mer .

Exercice 2 : (5,25 pts) Détermination des caractéristiques d'une bobine utilisée pour la sélection d'une onde modulée

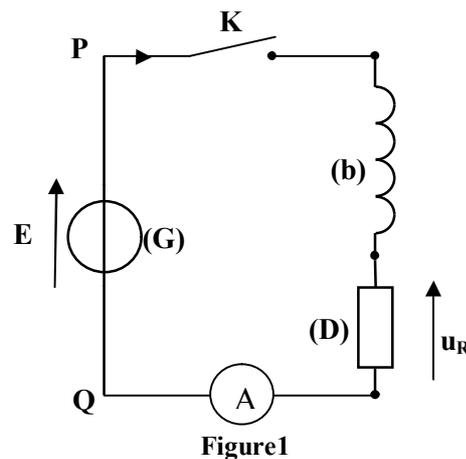
Les bobines sont utilisées dans des montages électriques pour sélectionner des signaux modulés .

Cet exercice a pour but de déterminer entre deux bobines (b) et (b') celle que l'on doit utiliser pour la sélection d'un signal donné modulé en amplitude .

1- Détermination de l'inductance L et de la résistance r de la bobine (b) .

On réalise le montage expérimental représenté sur la figure 1 comprenant :

- Une bobine (b) d'inductance L et de résistance r ;
- Un conducteur ohmique (D) de résistance R ;
- Un générateur de tension (G) de force électromotrice E ;
- Un ampèremètre (A) de résistance négligeable ;
- Un interrupteur K .

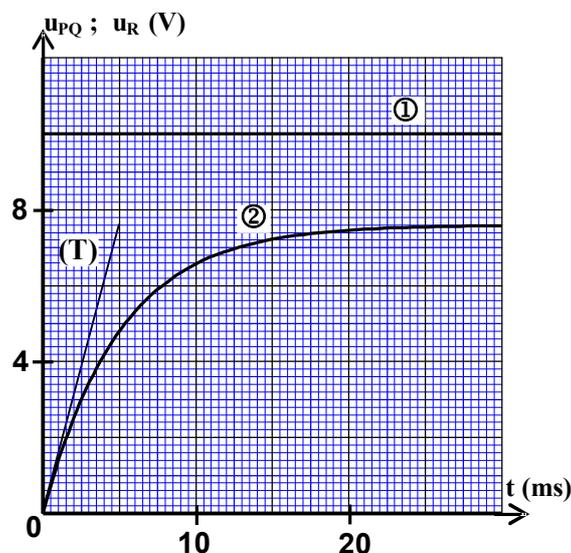


A l'instant $t = 0$, on ferme l'interrupteur K , et on visualise à l'aide d'un oscilloscope à mémoire les variations de la tension $u_{PQ}(t)$ entre les pôles du générateur (G) et de la tension $u_R(t)$ entre les bornes du conducteur ohmique (D).

On obtient les courbes ① et ② représentées sur la figure 2 .

La droite (T) représente la tangente à la courbe ② à l'instant $t=0$.

Dans le régime permanent , l'ampèremètre (A) indique la valeur $I = 0,1A$.



0,5

1.1-a- Montrer que l'équation différentielle que vérifie la tension u_R s'écrit sous la forme :

$$L \cdot \frac{du_R}{dt} + (R + r) \cdot u_R - E \cdot R = 0.$$

0,5

b- Sachant que la solution de l'équation différentielle s'écrit sous la forme $u_R = U_0(1 - e^{-\lambda \cdot t})$, trouver l'expression des constantes U_0 et λ en fonction des paramètres du circuit .

0,75

1.2-a- Trouver l'expression de la résistance r de la bobine (b) en fonction de E , I et U_0 . Calculer la valeur de r .

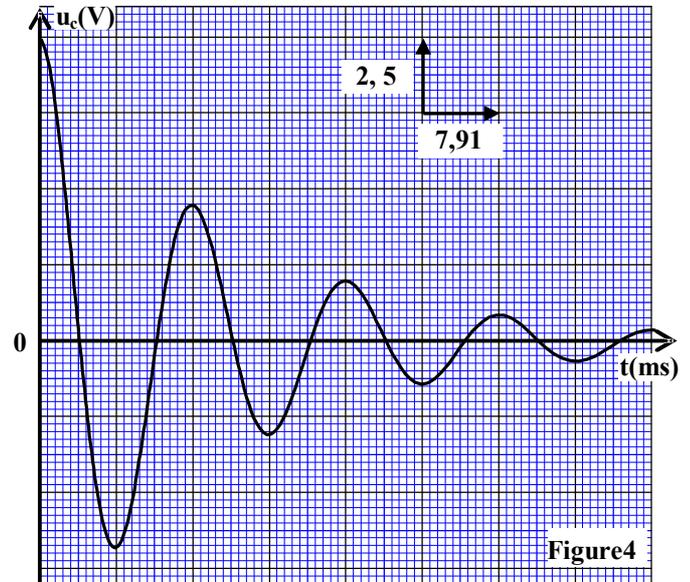
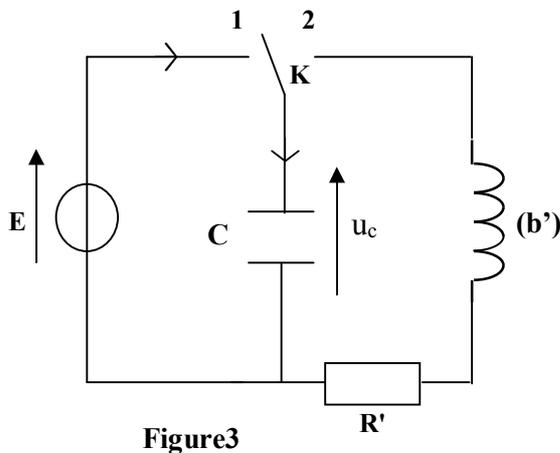
0,75

b- Exprimer $\left(\frac{du_R}{dt}\right)_0$, dérivée de la tension u_R par rapport au temps à l'instant $t=0$, en fonction de E, U_0 , I, et L. En déduire la valeur de L.

2- Détermination de l'inductance L' et la résistance r' de la bobine (b')

On réalise le montage représenté sur la figure 3 qui comprend une bobine (b') d'inductance L' et de résistance r', le générateur (G) de force électromotrice E , un condensateur de capacité $C=20\mu F$,un conducteur ohmique de résistance $R'=32\Omega$ et un interrupteur K .

Après avoir chargé totalement le condensateur, on bascule l'interrupteur K à la position 2 à l'instant $t = 0$ et on visualise à l'aide d'un oscilloscope à mémoire les variations de la tension u_c aux bornes du condensateur en fonction du temps .On obtient l'oscillogramme représenté sur la figure 4.



0,25 2.1- a- Justifier, du point de vu énergétique, l'allure de la courbe représentée sur la figure 4.
 0,5 b- En considérant la pseudo- période étant égale à la période propre de l'oscillateur LC , vérifier que $L' = 0,317 \text{ H}$.

0,5 2.2- On exprime la tension u_c par la relation: $u_c(t) = E \cdot e^{-\frac{(r'+R')}{2L'}t} \cos\left(\frac{2\pi}{T} \cdot t\right)$. Montrer que $r' \approx 0$.

3-Emission et réception d'un signal modulé

Pour transmettre un signal sinusoïdal $s(t)$ on utilise un multiplieur.

On applique à l'entrée E_1 du multiplieur un signal de tension $u(t) = s(t) + V_0$ avec V_0 la tension continue de décalage , et on applique à l'entrée E_2 une tension $p(t)$ d'une onde porteuse (figure 5).

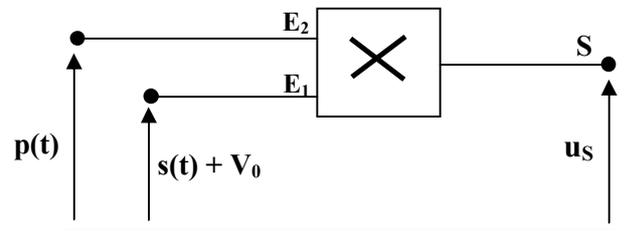


Figure 5

On obtient à la sortie S du multiplieur la tension modulée en amplitude $u_s(t)$ telle que : $u_s(t) = A[1 + 0,6\cos(10^4\pi \cdot t)].\cos(2 \cdot 10^5\pi \cdot t)$.

0,5 3.1- Montrer que la modulation d'amplitude obtenue est bonne .

3.2- La démodulation d'amplitude est réalisée à l'aide du montage de la figure 6.

La partie 1 du montage comprend la bobine (b') et un condensateur de capacité C_0 réglable entre les deux valeurs $6 \cdot 10^{-12} \text{ F}$ et $12 \cdot 10^{-12} \text{ F}$.

Le conducteur ohmique utilisé dans la partie 2 du montage a une résistance $R_1 = 30 \text{ k}\Omega$.

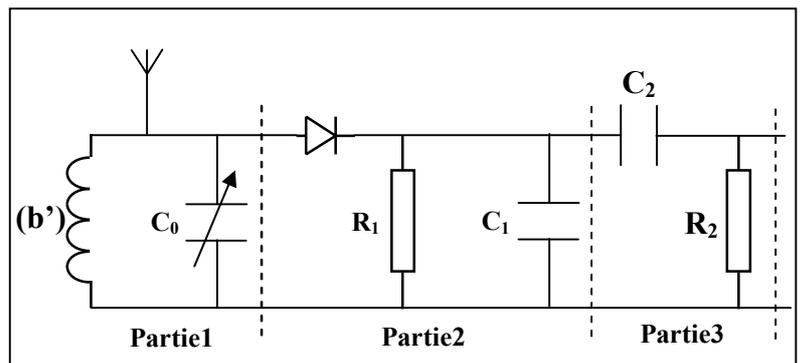


Figure 6

0,5 a- Montrer que l'utilisation de la bobine (b') dans le montage permet à la partie 1 du montage de sélectionner le signal $u_s(t)$.

0,5 b- On veut obtenir une bonne détection d'enveloppe en utilisant l'un des condensateurs de capacités :

10 nF ; 5 nF ; $0,5 \text{ nF}$; $0,1 \text{ nF}$. Déterminer la capacité du condensateur qui convient .

Exercice 3 : (5,75 points)

Les deux parties 1 et 2 sont indépendantes

Première partie : (2,5 points)

Mouvement de chute d'un parachutiste

Après un court moment de son saut d'un avion, le parachutiste ouvre son parachute pour freiner son mouvement , ce qui lui permet d'arriver au sol en toute sécurité .

L'objectif de cette partie est l'étude du mouvement vertical d'un parachutiste après l'ouverture de son parachute.

Données : - Masse du parachutiste et ses accessoires : $m = 100 \text{ kg}$

- On considère que l'accélération de la pesanteur est constante : $g = 9,8 \text{ m.s}^{-2}$.

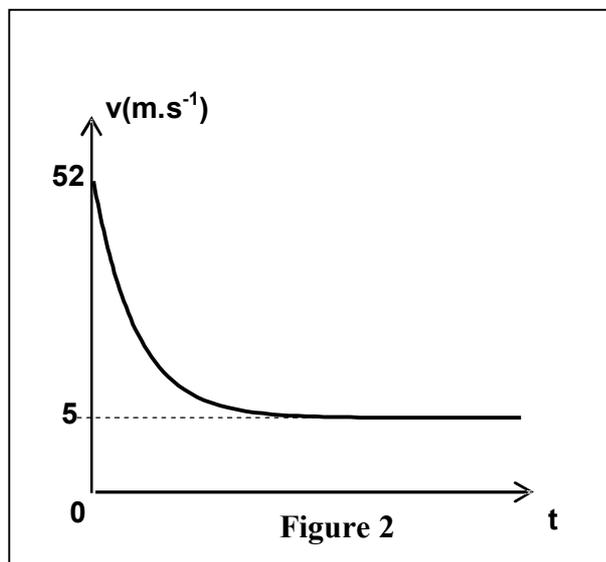
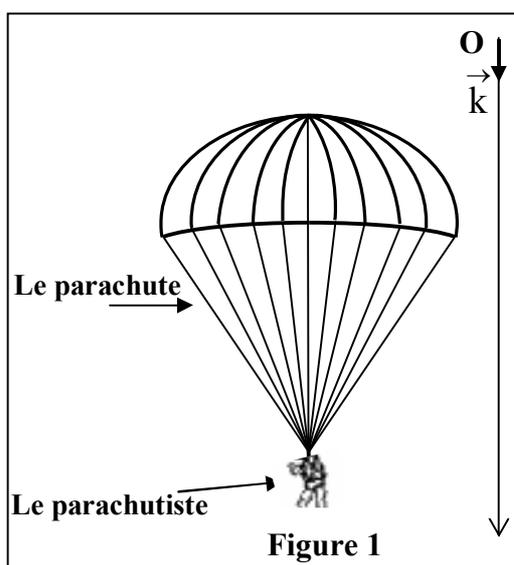
Un parachutiste accompagné de ses accessoires saute avec une vitesse initiale négligeable d'un hélicoptère immobile se trouvant à une hauteur h du sol. Le parachutiste ouvre son parachute au moment où sa vitesse atteint 52 m.s^{-1} à un instant considéré comme origine des dates. Le système (S) formé par le parachutiste et ses accessoires prend alors un mouvement de translation vertical.

On étudie le mouvement du système (S) dans un repère galiléen (O, \vec{k}) lié à la terre, vertical et orienté vers le bas (figure 1).

L'air exerce sur le système (S) une force que l'on modélise, par une force de frottement d'intensité $f = k.v^2$ avec k une constante et v la vitesse du parachutiste.

On néglige la poussée d'Archimède exercée par l'air.

La courbe de la figure 2 représente la variation de la vitesse v en fonction du temps après l'ouverture du parachute.



0,5 1- Montrer que l'équation différentielle que vérifie la vitesse v s'écrit sous la forme

$$\frac{dv}{dt} = g \cdot \left(1 - \frac{v^2}{\alpha^2}\right) \text{ en précisant l'expression de } \alpha \text{ en fonction de } m, g \text{ et } k.$$

0,5 2 – Choisir la bonne réponse et justifier :

La grandeur α représente :

- a- la vitesse du système (S) à l'instant $t=0$.
- b- l'accélération du mouvement du système (S) à l'instant $t=0$.
- c- la vitesse limite du système (S).
- d- l'accélération du mouvement du système (S) dans le régime permanent.

0,75 3- Déterminer la valeur de α . En déduire la valeur de k en précisant son unité dans le système international.

0,75 4- Pour tracer la courbe $v(t)$ de la figure 2 on peut utiliser la méthode d'Euler avec un pas de calcul Δt . Soient v_n la vitesse du parachutiste à l'instant t_n , et v_{n+1} sa vitesse à l'instant $t_{n+1} = t_n + \Delta t$ telles que $v_{n+1} = -7,84 \cdot 10^{-2} \cdot v_n^2 + v_n + 1,96$ avec v_n et v_{n+1} en m.s^{-1} . Déterminer le pas Δt .

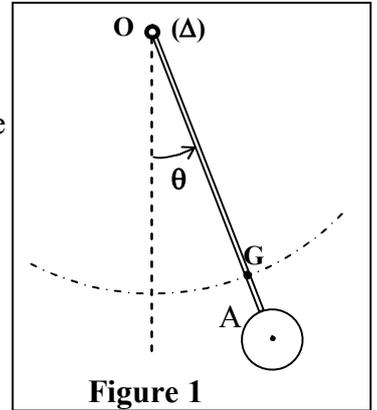
Deuxième partie : (3,25 points)

Pendule pesant

Le pendule pesant est un système mécanique qui peut effectuer un mouvement de rotation oscillatoire autour d'un axe fixe horizontal ne passant pas par son centre d'inertie; sa période propre dépend de l'accélération de la pesanteur.

L'objectif de cette partie est l'étude de l'effet de l'accélération de la pesanteur sur la période propre d'un pendule pesant dans le cas de faibles oscillations.

Le pendule pesant représenté sur la figure 1 est constitué d'un disque de masse m_1 , fixé à l'extrémité inférieure A d'une tige OA de masse m_2 avec $m_1 + m_2 = 200g$.
 Le pendule pesant peut effectuer un mouvement de rotation oscillatoire autour d'un axe fixe (Δ) horizontal passant par l'extrémité O de la tige.
 Le centre d'inertie G du pendule pesant est situé sur la tige à une distance $OG=d=50\text{ cm}$ de O.
 Le moment d'inertie du pendule pesant par rapport à l'axe (Δ) est $J_\Delta=9,8.10^{-2}\text{ kg.m}^2$. On néglige tous les frottements .



On prend pour les petits angles : $\cos \theta \approx 1 - \frac{\theta^2}{2}$ et $\sin \theta \approx \theta$ avec θ

en radian . Et on prend $\pi^2=10$

1- Au niveau de la mer où l'accélération de la pesanteur est $g_0 = 9,8\text{ m.s}^{-2}$,

on écarte le pendule pesant de sa position d'équilibre stable d'un angle $\theta_0 = \frac{\pi}{18}$ rad et on le libère sans vitesse initiale à l'instant $t=0$. On repère à chaque instant la position du pendule pesant par l'abscisse angulaire θ mesurée à partir de sa position d'équilibre stable (figure 1).

0,25 1.1- En appliquant la relation fondamentale de la dynamique relative à la rotation du pendule pesant , déterminer l'équation différentielle que vérifie l'angle θ dans le cas de faibles oscillations .

0,5 1.2- Trouver, en fonction de J_Δ , d , m_1 , m_2 et g_0 l'expression de la période propre T_0 du pendule pour que la solution de l'équation différentielle soit $\theta = \theta_0 \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t\right)$. Calculer T_0 .

0,75 1.3- En appliquant la deuxième loi de Newton et en utilisant la base de Freinet (G, \vec{u}, \vec{n}) (figure 2) , trouver l'expression de l'intensité R de la force exercée par l'axe (Δ) sur le pendule pesant au moment de passage du pendule par sa position d'équilibre stable en fonction de $m_1, m_2, d, g_0, \theta_0$, et T_0 . Calculer R.

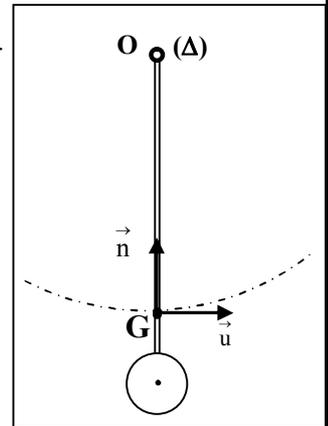


Figure 2

2- Dans une région montagneuse où l'accélération de la pesanteur est $g=9,78\text{ m.s}^{-2}$, la période propre du pendule pesant augmente de ΔT .

Pour corriger le décalage temporel Δt , on utilise un ressort spiral équivalent à un fil de torsion dont la constante de torsion est C .

On relie l'une des extrémités du ressort spiral à l'extrémité O de la tige et on fixe l'autre extrémité du ressort à un support fixe de telle façon que le ressort spiral soit non déformé lorsque le pendule pesant est dans sa position d'équilibre stable (figure3).

On choisit le niveau horizontal passant par G_0 centre d'inertie du pendule pesant dans sa position d'équilibre stable , comme référence de l'énergie potentielle de pesanteur et la position dans laquelle le ressort spiral est non déformé , comme référence de l'énergie potentielle de torsion . le point G_0 correspond à l'origine du repère $O'z$ orienté vers le haut (figure 3).

0,5 2.1- Montrer dans le cas de petites oscillations et à une date t , que l'énergie mécanique de l'oscillateur ainsi constitué s'écrit sous la forme : $E_m = a.\dot{\theta}^2 + b.\theta^2$ en précisant les expressions de a et de b en fonction des données utiles de l'exercice .

0,5 2.2- En déduire l'équation différentielle du mouvement que vérifie l'angle θ en fonction de a et b .

0,75 2.3- Trouver l'expression de la constante de torsion C qui convient à la correction du décalage temporel ΔT en fonction de m_1, m_2, d, g , et g_0 . Calculer C .

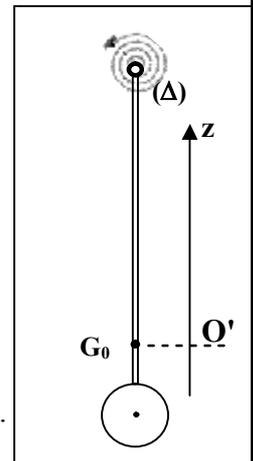


Figure 3



الصفحة

1

3

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2012
عناصر الإجابة

المملكة المغربية

وزارة التربية الوطنية
المركز الوطني للتقويم والامتحانات

7	المعامل	NR31	الفيزياء والكيمياء	المادة
4	مدة الإجابة	شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) (الترجمة الفرنسية)		الشعب: أو المسلك

السؤال	عناصر الإجابة	سليم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
الكيمياء (7 نقط) الجزء الأول : (4,75 نقط)			
تفاعلية أيونات الإيثانوات			
-1 -1.1	معادلة تفاعل أيون الإيثانوات مع الماء	0,25	كتابة المعادلة المنمذجة للتحويل حمض-قاعدة
-1.2	الجدول الوصفي	0,25	تحديد نسبة التقدم النهائي انطلاقا من معطيات تجريبية
	$\tau_1 = \frac{K_e}{C_1} \cdot 10^{pH}$	0,25	
	$\tau_1 = 2,51 \cdot 10^{-4}$	0,25	
-1.3	$K = \frac{[CH_3COOH] \cdot [HO^-]}{[CH_3COO^-]}$	0,25	تحديد ثابتة التوازن
	$K = \frac{\tau_1^2}{1 - \tau_1} \cdot C_1$	0,25	
	التحقق من قيمة K : $K = 6,3 \cdot 10^{-10}$	0,25	
-1.4	$C_2 \cdot \tau_2^2 + K \cdot \tau_2 - K = 0$	0,25	معرفة أن ثابتة التوازن لا تتعلق بالتراكيز البدئية
	$\tau_2 = 7,93 \cdot 10^{-4}$	0,25	
	الاستنتاج	0,25	
-2 -2.1 أ-	$K = \frac{x_{\text{éq}}^2}{(C \cdot V_1 - x_{\text{éq}})(C \cdot V_2 - x_{\text{éq}})}$	0,25	استغلال ثابتة التوازن
	K و التحقق من قيمة $x_{\text{éq}} = 9,88 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$	0,5	
ب-	$K = \frac{K_{A2}}{K_{A1}}$	0,25	علاقة ثابتة التوازن المقرونة بتفاعل حمض-قاعدة بثابتي الحمضية للمزدوجتين المتواجدين معا
	$K_{A2} = 1,6 \cdot 10^{-4}$	0,25	
-2.2	$pH = pK_{A2} + \log \frac{[HCOO^-]}{[HCOOH]}$ أو $pH = pK_{A1} + \log \frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$	0,25	تعيين النوع المهيمن انطلاقا من معرفة pH المحلول و pK_A المزدوجة
	$pH = 5,7$	0,25	
	$pH > pK_{A2}$ و $pH > pK_{A1}$ النوعان المهيمنان في الخليط هما : $HCOO^-$ و CH_3COO^-	0,5	

الجزء الثاني : (2,25 نقطة)	دراسة عمود نحاس - ألومينيوم	
مرجع السؤال في الإطار المرجعي	0,25	$Q_{ri} = \frac{[Cu^{2+}]_i^3}{[Al^{3+}]_i^2}$
منحى تطور مجموعة كيميائية	0,25	$Q_{ri} = C_0 = 5.10^{-2} > K$ ؛ تتطور المجموعة في المنحى (2)
تمثيل عمود (التبينة الاصطلاحية)	0,25	(-) $Al/Al^{3+} // Cu^{2+}/Cu$ (+)
العلاقة بين كمية المادة لأنواع الكيمائية المستهلكة وشدة التيار ومدة الاشتغال	0,25	الطريقة
	0,25	$[Cu^{2+}] = C_0 - \frac{I}{2F.V} \cdot t$
إيجاد العلاقة بين كمية المادة لأنواع الكيمائية المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار ومدة اشتغال العمود	0,25	الطريقة
	0,25	$I = 0,19 A$
	0,25	$\Delta m = -\frac{1}{3} \cdot \frac{I \cdot t_c \cdot M}{F}$
	0,25	$\Delta m \approx -44,3 mg$

تمرين 1 : (نقطتان)	الفيزياء	
مرجع السؤال في الإطار المرجعي	التفاعلات النووية لنظائر الهيدروجين	
كتابة معادلة التفاعل النووي بتطبيق قانوني الانحفاظ	0,25	${}^3_1H \longrightarrow {}^0_{-1}e + {}^3_2He$
معرفة و استغلال قانون التناقص الإشعاعي و استئثار المنحى الموافق له	0,25	الطريقة
	0,25	التوصل إلى $t_{1/2} \approx 12,3 ans$
تحليل منحى أسطون لاستجلاء الفائدة الطاقية للانشطار و الاندماج	0,5	المجال ① + التعليل
	0,25	القيمة المطلقة للطاقة الناتجة عن الاندماج :
حساب الطاقة المحررة	0,25	$ \Delta E = N \cdot (m({}^4He) + m({}^1n) - m({}^3H) - m({}^2H)) \cdot c^2$
	0,25	عدد نويدات الدوتيريوم في $1m^3$ من ماء البحر : $N = 9,87.10^{24}$
	0,25	$ \Delta E = 1,74.10^{26} MeV$

تمرين 2 (5,25 نقطة)	تحديد مميزات وشيعة قصد استعمالها في استقبال موجة مضمنة	
مرجع السؤال في الإطار المرجعي	0,25	$u_R + r \cdot i + L \cdot \frac{di}{dt} = E$
	0,25	$L \frac{du_R}{dt} + (R+r) \cdot u_R - R \cdot E = 0$
	0,25	$U_0 = \frac{R \cdot E}{R+r}$
	0,25	$\lambda = \frac{R+r}{L}$
استغلال وثائق تجريبية لتعرف التوترات الملاحظة استغلال تعبير التوتر بين مرطبي وشيعة	0,25	$r = \frac{E - U_0}{U_0}$
	0,25	$R = \frac{U_0}{I}$
	0,25	$r = 24 \Omega$
تحديد معامل التحريض لوشيعة انطلاقا من نتائج تجريبية	0,25	$u_R(0) = 0$
	0,25	$\left(\frac{du_R}{dt} \right)_0 = \frac{E \cdot U_0}{L \cdot I}$
	0,25	$L = 0,5H$

تفسير خمود التذبذبات الكهربائية للمتذبذب RLC من منظور طاقي	0,25	التعليل	-2 -أ.1
استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور بالنسبة للدائرة RLC واستغلال تعبير الدور الخاص للمتذبذب LC	0,25 0,25 0,25	$L' = \frac{T^2}{4\pi^2.C}$ تحديد قيمة T والتحقق من قيمة L' البرهنة حساب r' $r' \approx 0$	-ب -2.2
شروط الحصول على تضمين الواسع بجودة عالية	0,25 0,25	$m = 0,6 < 1$ $F \geq 10.f$	-3 -3.1
معرفة دور دائرة الانتقاء (الدائرة السدادة) في انتقاء توتر مضمّن	0,5	التعليل	-3.2-أ
شرط الحصول على كشف الغلاف بجودة عالية	0,25 0,25	$\frac{1}{F} \ll R_1.C_1 < \frac{1}{f}$ $C = 5 \text{ nF}$ السعة $0,33\text{nF} \ll C_1 < 6,67\text{nF}$ هو ذو الملائم	-ب

التمرين 3 (5,75 نقطة) الجزء الأول (2,5 نقطة) حركة سقوط مظلي			
تطبيق القانون الثاني لنيوتن للتوصل إلى المعادلة التفاضلية لحركة مركز قصور جسم صلب في سقوط رأسي باحتكاك.	0,25 0,25	البرهنة $\alpha = \sqrt{\frac{m.g}{k}}$	-1
	0,25x2	الجواب (ج) + التعليل	-2
استغلال المنحنى $v_G=f(t)$ لتحديد السرعة الحدية	0,25 0,25x2	$\alpha = v_e = 5 \text{ m.s}^{-1}$ $k = \frac{m.g}{\alpha^2} = 39,2 \text{ kg.m}^{-1}$ ؛ وحدة k	-3
معرفة طريقة أولير	0,25x2 0,25	$v_{n+1} = v_n + a_n.\Delta t$ ؛ $v_{n+1} = -\frac{g.\Delta t}{\alpha^2} \cdot v_n^2 + v_n + g.\Delta t$ $\Delta t = 0,2 \text{ s}$	-4
الجزء الثاني : (3,25 نقطة) النواس الوزن			
تطبيق العلاقة الأساسية لديناميك في حالة الدوران لإثبات المعادلة التفاضلية لحركة نواس وازن	0,25	$\ddot{\theta} + \frac{(m_1 + m_2)g_0.d}{J_\Delta} \cdot \theta = 0$	-1 -1.1
تعبير الدور الخاص للنواس الوزن	0,25 0,25	التوصل إلى $T_0 = 2\pi\sqrt{\frac{J_\Delta}{(m_1 + m_2)g_0.d}}$ $T_0 = 2\text{ s}$	-1.2
تطبيق القانون الثاني لنيوتن استغلال إحدائي التسارع في أساس فريني	0,25 0,25 0,25	عند مرور النواس بموضع التوازن : $R_T = (m_1 + m_2).d.\ddot{\theta} = 0$ $R_N = (m_1 + m_2)(g_0 + d.\theta_0^2 \frac{4\pi^2}{T_0^2})$ $R = R_N = 2N$	-1.3
استغلال تعبير طاقة الوضع للي استغلال تعبير طاقة الوضع الثقالية للنواس الوزن	0,25 0,25	$E_m = E_c + E_{pp} + E_{pt}$ $b = \frac{(m_1 + m_2)d.g + C}{2}$ ؛ $a = \frac{J_\Delta}{2}$	-2 -2.1
استغلال انحفاظ الطاقة الميكانيكية للنواس الوزن	0,25 0,25	$\frac{dE_m}{dt} = 0$ $\ddot{\theta} + \frac{b}{a} \cdot \theta = 0$	-2.2
	0,25 0,25x2	$T = T_0$ $C = 2.10^{-3} \text{ N.m.rad}^{-1}$ ؛ $C = d.(m_1 + m_2).(g_0 - g)$	-2.3